

1 / 1 WPAT - ©Thomson Derwent

Accession Nbr :

1989-016975 [03]

Related Acc. Nbrs :

1990-016052

Sec. Acc. CPI :

C1989-007619

Title :

Partly aromatic co-polyamide used for film, fibre or moulding - derived from terephthalic acid, hexa:methylene di:amine, caprolactam and adipic acid

Derwent Classes :

A23 A94

Patent Assignee :

(BADI) BASF AG

Inventor(s) :

BLINNE G; GOETZ W; KOCH EM; PIPPER G; PLACHETTA C; REIMANN H; STEIERT P; WEISS H; WEISS HP

Nbr of Patents :

14

Nbr of Countries :

11

Patent Number :

EP-299444 A 19890118 DW1989-03 Ger 16p *
AP: 1988EP-0111172 19880713
DSR: BE CH DE FR GB IT LI NL

US5081222 A 19920114 DW1992-06 7p
AP: 1989US-0386007 19890725

DE3723688 A 19890126 DW1989-05
AP: 1987DE-3723688 19870717

JJP02041318 A 19900209 DW1990-12
AP: 1988JP-0175288 19880715

US5298595 A 19940329 DW1994-12 C08G-069/14 7p
FD: Cont of US5081222; Div ex US5218082
AP: 1988US-0213624 19880630; 1989US-0386007 19890725; 1991US-0753104 19910830;
1993US-0015844 19930210

KR9705109 B1 19970412 DW1999-38 C08G-069/36
AP: 1988KR-0008960 19880716

EP-299444 B1 19940601 DW1994-21 C08G-069/26 Ger 17p
AP: 1988EP-0111172 19880713
DSR: BE CH DE FR GB IT LI NL

THIS PAGE BLANK (USPTO)

US52118082 A 19930608 DW1993-24 C08G-069/26 7p

FD: Cont of US5081222

AP: 1988US-0213624 19880630; 1989US-0386007 19890725; 1991US-0753104 19910830

JP10152555 A 19980609 DW1998-33 C08G-069/02 7p

AP: 1988JP-0175288 19880715; 1997JP-0262110 19880715

JP10168183 A 19980623 DW1998-35 C08G-069/02 7p

AP: 1988JP-0175288 19880715; 1997JP-0262111 19880715

DE3889787 G 19940707 DW1994-27 C08G-069/26

FD: Based on EP-299444

AP: 1988DE-3889787 19880713; 1988EP-0111172 19880713

JP2921761 B2 19990719 DW1999-34 C08G-069/26 7p

FD: Previous Publ. JP2041318

AP: 1988JP-0175288 19880715

DE3804371 A 19890824 DW1989-35

AP: 1988DE-3804371 19880212

US5252661 A 19931012 DW1993-42 C08G-069/32 8p #

AP: 1989US-0362303 19890606; 1991US-0747417 19910819; 1992US-0864132 19920406

Priority Details :

1988DE-3804371 19880212; 1987DE-3723688 19870717; 1992US-0864132 19920406

Citations :

DE1961746; EP--34757

A3...9037; No-SR.Pub

IPC s :

C08J-005/18 C08G-069/02 C08G-069/14 C08G-069/26 C08G-069/32 C08G-069/36 C08G-069/28 C08K-003/40 C08K-007/00 C08L-013/00 C08L-015/00 C08L-021/00 C08L-023/16 C08L-033/00 C08L-035/00 C08L-051/04 C08L-077/00 D01F-006/90 C08L-077:00

Abstract :

EP-299444 A

Partly aromatic copolyamides (I) contain (A) 40-90 (wt.%) units derived from terephthalic acid (II) and hexamethylene diamine (III), (B) 0-50% units derived from epsilon-caprolactam (IV) and (C) 0-60% units derived from adipic acid (V) and (III), in which the total of (B) and (C) units is at least 10%, whilst the triamine content is less than 0.5%. Pref. the compsn. is within the pentagon on the triangular diagram defined by the points X1= 40% (A)/60% (C); X2=60% (A)/40% (C); X3 = 80% (A)/5% (B)/15% (C); X4 = 80% (A)/20% (B); and X5 = 50% (A)/50% (B). In partic. (I) has 50-80, (60-75)% (A) and 20-50, (25-40)% (B) units. USE/ADVANTAGE - (I) are claimed for the prodn. of films, fibres and mouldings. They have better heat distortion temp. than usual (m.pt. 260degC-over 300degC; Tg over 75, (over 85degC) and good mechanical properties and can easily be produced continuously without problems associated with crosslinking. (I) can be modified with rubbers (to increase the impact strength) and/or provided with a flame-retardant finish.

EP Equiv. Abstract :

EP-299444 B

Partly aromatic copolyamides containing as essential components A) 40-90% by weight of units derived from terephthalic acid and hexamethylenediamine, B) 0-50% by weight of units derived from epsilon-caprolactam and C) 0-60% by weight of units derived from adipic acid and

THIS PAGE BLANK (USPTO)

hexamethylenediamine, the components B) and/or C) accounting for a total of not less than 10% by weight of the total units and the copolyamides having a triamine content of less than 0.5% by weight. (Dwg.0/1)

US Equiv. Abstract :

US5081222 A

Partly aromatic copolyimide (I) comprises A) 50-80wt (pref. 60-75wt.) of monomer units derived from terephthalic acid and hexamethylenediamine; and B) 20-50wt%, (pref 25-40wt%) of monomer units derived from epsilon-caprolactam. (I) has a triamine content below 0.3wt%, a m.pt. ranging from 260 deg.C. to above 300 deg.C, and a Tg above 75 deg.C. Also new are moulded articles, esp. films or fibres, comprising (I).

ADVANTAGE - (I) has improved heat distortion resistance and good mechanical properties.

(7pp)

US5081222 A

Partly aromatic copolyimide (I) comprises A) 50-80wt (pref. 60-75wt.) of monomer units derived from terephthalic acid and hexamethylenediamine; and B) 20-50wt%, (pref 25-40wt%) of monomer units derived from epsilon-caprolactam. (I) has a triamine content below 0.3wt%, a m.pt. ranging from 260 deg.C. to above 300 deg.C, and a Tg above 75 deg.C. Also new are moulded articles, esp. films or fibres, comprising (I).

ADVANTAGE - (I) has improved heat distortion resistance and good mechanical properties.

(7pp)

US5218082 A

The partly aromatic copolyamide consists of: (A) 40-70 wt.%, pref. 45-65 wt.%, of monomer units derived from terephthalic acid and hexamethylene diamine, and (B) 30-60 wt.%, pref. 35-55 wt.%, of monomer units derived from adipic acid and hexamethylene diamine. The copolyamide has a triamine content of under 0.3 wt.%, a m.pt. of 260-300 deg.C and a Tg over 75 deg.C.

Pref. copolyamide is prepd. by evaporating and polymerising an aq. soln. of terephthalic acid, adipic acid and hexamethylene diamine at 250-300 deg.C, a pressure of 1-10 bar and for a first time of up to 60 secs. to form a prepolymer and then further polymerising the prepolymer at 250-330 deg.C, a pressure of 1-10 bar and for a second time of 5-30 mins..

USE - For fibres, films and mouldings. (Dwg.0/1)

US5252661 A

A thermoplastic moulding compsn. contains as essential components (A) 40-95 wt.% of a partly aromatic copolyamide consisting essentially of (A1) 20-90 (pref. 60-75) wt.% of units derived from terephthalic acid and hexa-methylenediamine; (A2) 0-50 (pref. 25-40) wt.% of units derived from epsilon-caprolactam; and (A3) 0-80 wt.% of units derived from adipic acid and hexamethylene- diamine; (B) 5-60 (pref. 10-40) wt.% of an impact modifying rubber; and (C) 0-50 (pref. 10-50) wt.% of fibrous or particulate fillers or their mixts. The triamine content of the partly aromatic copolyimide (A) is less than 0.5 wt.

USE/ADVANTAGE - The moulding compsns. have improved impact strengths at low temps. w.r.t. existing moulding compsns. as well as good heat distortion resistance. (Dwg. 0/0)

US5298595 A

The partly aromatic copolyamide, consists of: (A) 40-90 wt.%, pref. 20-50 wt.%, most pref. 25-40 wt.%, of monomer units derived from terephthalic acid and hexamethylene diamine, (B) monomer units derived from epsilon-caprolactam in an amt. up to 50 wt.%, and (C) in an amt. up to 60 wt.%, pref. 30-60 wt.%, most pref. 35-55 wt.%, monomer units derived from adipic acid and hexamethylene diamine, and the sum of (B) and (C) is not under 10 wt.% of the total units, and the copolyamide has a triamine content of under 0.5 wt.%, pref. under 0.3 wt.%, a m.pt. 260 to above 300 deg.C, and a Tg higher than 75 deg.C.

USE/ADVANTAGE - Fibres, films and mouldings. Improved heat distortion resistance and good mechanical properties. (Dwg.0/1)

Manual Codes :

CPI: A05-F05 A11-B01

Update Basic :

THIS PAGE BLANK (USPTO)

1989-03

Update Equivalents :

1989-05; 1989-35; 1990-12; 1992-06; 1993-24; 1993-42; 1994-12; 1994-21; 1994-27; 1998-33; 1998-35; 1999-34; 1999-38

Search statement 6

THIS PAGE BLANK (USPTO)



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets



⑪ Veröffentlichungsnummer: **0 299 444 B1**

⑫

EUROPÄISCHE PATENTSCHRIFT

④⑤ Veröffentlichungstag der Patentschrift: **01.06.94**

⑤① Int. Cl.⁵: **C08G 69/26, C08G 69/36**

②① Anmeldenummer: **88111172.8**

②② Anmeldetag: **13.07.88**

⑤④ **Teilaromatische Copolyamide mit verringertem Triamingehalt.**

③① Priorität: **17.07.87 DE 3723688**
12.02.88 DE 3804371

④③ Veröffentlichungstag der Anmeldung:
18.01.89 Patentblatt 89/03

④⑤ Bekanntmachung des Hinweises auf die
Patenterteilung:
01.06.94 Patentblatt 94/22

⑥④ Benannte Vertragsstaaten:
BE CH DE FR GB IT LI NL

⑤⑥ Entgegenhaltungen:
EP-A- 0 034 757
DE-A- 1 961 746

⑦③ Patentinhaber: **BASF Aktiengesellschaft**
Carl-Bosch-Strasse 38
D-67063 Ludwigshafen(DE)

⑦② Erfinder: **Reimann, Horst, Dr.**
Adelheldstrasse 26
D-6520 Worms 1(DE)
Erfinder: **Pipper, Gunter**
Schlangenthaler Weg 10
D-6702 Bad Duerkhelm(DE)
Erfinder: **Weiss, Hans-Peter, Dr.**
Pfalzring 75

D-6704 Mutterstadt(DE)
Erfinder: **Plachetta, Christoph, Dr.**
Albert-Einstein-Allee 12
D-6703 Limburgerhof(DE)
Erfinder: **Koch, Eckhard Michael, Dr.**
Merowingerstrasse 8
D-6701 Fussgoenheim(DE)
Erfinder: **Blinne, Gerd, Dr.**
Im Woogtal 7
D-6719 Bobenheim(DE)
Erfinder: **Goetz, Walter, Dr.**
JUNG=Stilling-Strasse 11
D-6750 Kaiserslautern(DE)
Erfinder: **Steiert, Peter, Dr.**
Madenburgstrasse 10
D-6700 Ludwigshafen(DE)

Anmerkung: Innerhalb von neun Monaten nach der Bekanntmachung des Hinweises auf die Erteilung des europäischen Patents kann jedermann beim Europäischen Patentamt gegen das erteilte europäische Patent Einspruch einlegen. Der Einspruch ist schriftlich einzureichen und zu begründen. Er gilt erst als eingelegt, wenn die Einspruchsgebühr entrichtet worden ist (Art. 99(1) Europäisches Patentübereinkommen).

EP 0 299 444 B1

Beschreibung

Die Erfindung betrifft teilaromatische Copolyamide, enthaltend als wesentliche Komponenten
 A1) 40 - 90 Gew.% Einheiten, die sich von Terephthalsäure und Hexamethylendiamin ableiten,
 5 A2) 0 - 50 Gew.% Einheiten, die sich von ϵ -Caprolactam ableiten und
 A3) 0 - 60 Gew.% Einheiten, die sich von Adipinsäure und Hexamethylendiamin ableiten,
 wobei die Komponente A2) und/oder A3) insgesamt mindestens 10 Gew.% der Gesamteinheiten ausma-
 chen und die Copolyamide einen Triamingehalt von weniger als 0,5 Gew.% aufweisen.

Darüber hinaus betrifft die Erfindung die Verwendung derartiger teilaromatischer Copolyamide zur
 10 Herstellung von Fasern, Folien und Formkörpern wie elektrischen Leiterplatten und Teilen für den Fahrzeug-
 und Maschinenbau, sowie die aus den teilaromatischen Copolyamiden als wesentlichen Bestandteilen
 erhältlichen Fasern, Folien und Formkörper.

Polyamide wie Poly- ϵ -Caprolactam und Polyhexamethylenadipinsäureamid zählen zu den seit langem
 bekannten technischen Kunststoffen und haben auf vielen Gebieten Anwendung gefunden. Sie zeichnen
 15 sich im allgemeinen durch eine große Härte, Steifigkeit und eine gute Wärmeformbeständigkeit aus, sind
 darüber hinaus widerstandsfähig gegen Abrieb und Verschleiß und auch beständig gegen viele Chemika-
 lien.

Für einige Einsatzzwecke wäre es jedoch wünschenswert, wenn die Wärmeformbeständigkeit der
 Polyamide weiter verbessert werden könnte, ohne die verbleibenden mechanischen Eigenschaften zu
 20 beeinträchtigen.

Diese Anforderungen werden von einigen Copolyamiden erfüllt, in denen ein Teil der aliphatischen
 Einheiten durch aromatische Einheiten ersetzt sind, z.B. Copolyamide aus Adipinsäure, Terephthalsäure,
 Hexamethylendiamin und ϵ -Caprolactam in beliebiger Kombination.

In der DE-PS 929 151 wird ein verfahren zur Herstellung von hochpolymeren linearen Polyamiden
 25 beschrieben, gemäß welchem eine Mischung aus einer aromatischen para-Dicarbonsäure oder einem
 amidbildenden Derivat derselben, einer äquivalenten Menge eines aliphatischen oder cycloaliphatischen
 Diamins und anderem polyamidbildendem Ausgangsmaterial, wie Lactamen unter polyamidbildenden Be-
 dingungen kondensiert wird. Ausweislich der Beispiele erfolgt die Herstellung der Produkte auf herkömmli-
 chem weg im Autoklaven, was bei der Verwendung von Terephthalsäure im Monomergemisch zu einer
 30 verstärkten Triaminbildung aus dem ebenfalls anwesenden Hexamethylendiamin führt, wodurch eine starke
 Vernetzung des Produktes eintritt und die Gebrauchseigenschaften desselben wesentlich beeinträchtigt
 werden.

In der GB-PS 1 114 541 werden ternäre Copolyamide beschrieben, die neben einem Hauptteil an
 Polyhexamethylenadipinamid 20 - 40 Gew.% Einheiten, die sich von Terephthalsäure und Hexamethylendi-
 35 amin ableiten und 2 - 20 Gew.% einer weiteren Polyamidkomponente enthalten. Durch den relativ geringen
 Anteil von maximal 40 Gew.% Einheiten von Terephthalsäure und Hexamethylendiamin ist die Verbesse-
 rung der Wärmeformbeständigkeit in diesen Produkten gegenüber herkömmlichem Polyhexamethylenadip-
 insäureamid nur gering.

In der DE-OS 16 69 455 wird ein Verfahren zur Herstellung von verstreckten Polyamidfäden durch
 40 Schmelzspinnen eines Mischpolyamids beschrieben, wobei das Mischpolyamid maximal 40 Gew.% Einhei-
 ten enthält, die sich von Terephthalsäure und Hexamethylendiamin ableiten, und die Herstellung dieser
 Polyamide in Gegenwart von mindestens 3 Mol.% eines monofunktionellen sauren oder basischen Stabilisa-
 tors durchgeführt wird. Wie die in der GB-PS 1 114 541 beschriebenen Produkte, weisen auch die in der
 DE-OS 16 69 455 aufgeführten Copolyamide nur in geringem Umfang verbesserte Wärmeformbeständigkei-
 45 ten gegenüber herkömmlichen Polyamiden auf.

In der DE-OS 16 20 997 werden lineare faserbildende Terpolyamide beschrieben, die Einheiten, die
 sich von Adipinsäure und Hexamethylendiamin, von Terephthalsäure und Hexamethylendiamin und von
 Isophthalsäure und Hexamethylendiamin ableiten, enthalten. Die Einbeziehung von Isophthalsäure in das
 Monomergemisch bringt es mit sich, daß die durch die Einbeziehung von Terephthalsäure gewonnene
 50 verbesserte Wärmeformbeständigkeit zum Teil wieder zunichte gemacht wird. Dementsprechend werden
 die in der DE-OS 16 20 997 beschriebenen Produkte auch zur Anwendung als Verstärkungsfasern in
 Fahrzeugreifen empfohlen, d.h. für Anwendungsgebiete bei denen es auf die hohe Wärmeformbeständigkeit
 nicht ankommt.

In der DE-OS 34 07 492 wird ein Verfahren zur Herstellung von Copolyamiden aus Adipinsäure,
 55 Terephthalsäure und Hexamethylendiamin beschrieben, wobei das Copolyamid 25 - 48 Gew.% Einheiten
 des Hexamethylenterephthalamids enthält und gemäß dem Verfahren eine 40 - 70 %ige wäßrige Lösung
 der Monomeren in weniger als 15 Minuten auf wenigstens 250°C erhitzt und bis zu einer relativen
 Viskosität von 1,5 - 2,4 kondensiert wird. Anschließend wird das Wasser in einer oder mehreren Stufen

abdestilliert und das entstandene Vorkondensat in bekannter Weise nachkondensiert. Ausweislich der Beschreibung und der Beispiele beträgt die Verweilzeit der Monomermischung bei der Vorkondensation vorzugsweise 1 - 10 Minuten, in den Beispielen werden Verweilzeiten von 9,5 Minuten genannt. Derartige Verweilzeiten von mehr als 1 Minute führen jedoch bei der kontinuierlichen Herstellung der beschriebenen

5 Copolyamide zur verstärkten Bildung von Triaminen, welche wiederum eine Vernetzung der gebildeten Produkte begünstigen, was zu Schwierigkeiten bei kontinuierlichen Herstellungsverfahren führt und die Produkteigenschaften negativ beeinflusst.

In den EP-A 129 195 und EP-A 129 196 werden Verfahren zur kontinuierlichen Herstellung von Polyamiden beschrieben, bei dem zunächst wäßrige Lösungen von Salzen aus Dicarbonsäuren mit 6 - 18 Kohlenstoffatomen und Diaminen mit 6 - 18 Kohlenstoffatomen unter erhöhtem Druck unter gleichzeitiger Verdampfung von Wasser und Bildung eines Präpolymeren auf eine Temperatur von 250 - 300 °C erhitzt werden, Präpolymere und Dampf kontinuierlich getrennt, die Dämpfe rektifiziert und mitgeführte Diamine zurückgeleitet werden, wobei ein wesentliches Verfahrensmerkmal darin liegt, daß man die wäßrigen Salzlösungen unter einem Überdruck von 1 - 10 bar innerhalb einer Verweilzeit von höchstens 60 Sekunden

15 erhitzt, mit der Maßgabe, daß bei Austritt aus der Verdampferzone der Umsetzungsgrad mindestens 93 % und der Wassergehalt des Präpolymeren höchstens 7 Gew.% beträgt. In der Beschreibung wird ausgeführt, daß diese Verfahrensweise die Triaminbildung bei der Herstellung herkömmlicher Polyamide, wie Poly- ϵ -Caprolactam und Polyhexamethylenadipinsäureamid deutlich verringert, doch ist kein Hinweis darauf zu entnehmen, daß dieser Effekt in besonderem Maße bei der Herstellung von teilaromatischen Copolyamiden eintritt, die mindestens 40 Gew.% Einheiten enthalten, die sich von Terephthalsäure und Hexamethylendi-

20 amin ableiten.

Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es daher, teilaromatische Copolyamide mit verbesserter Wärmeformbeständigkeit und guten mechanischen Eigenschaften zur Verfügung zu stellen, die darüber hinaus auf einfachem Wege kontinuierlich hergestellt werden können, ohne daß Probleme im Hinblick auf

25 Vernetzungen auftreten.

Eine weitere Aufgabe der Erfindung ist die Bereitstellung von Copolyamiden, die sich mit entsprechenden Kautschuken schlagzäh modifizieren lassen.

Eine weitere Aufgabe der Erfindung ist die Bereitstellung von Copolyamiden, die - mit oder ohne Schlagzähmodifizierung - sich in einfacher Weise flammwidrig ausrüsten lassen.

30 Erfindungsgemäß werden diese Aufgaben durch die eingangs definierten teilaromatischen Copolyamide gelöst, die sich zur Herstellung vielfältiger Halbzeuge und Fertigprodukte eignen.

Die erfindungsgemäßen teilaromatischen Copolyamide enthalten als Komponente A) im allgemeinen 40 - 90 Gew.% Einheiten, die sich von Terephthalsäure und Hexamethyldiamin ableiten. Ein geringer Anteil der Terephthalsäure, vorzugsweise nicht mehr als 10 Gew.% der gesamten eingesetzten aromatischen

35 Dicarbonsäuren können durch Isophthalsäure oder andere aromatische Dicarbonsäuren, vorzugsweise solche, in denen die Carboxylgruppen in para-Stellung stehen, ersetzt werden.

Neben den Einheiten, die sich von Terephthalsäure und Hexamethyldiamin ableiten, enthalten die erfindungsgemäßen Copolyamide-Einheiten, die sich von ϵ -Caprolactam ableiten und/oder Einheiten, die sich von Adipinsäure und Hexamethyldiamin ableiten.

40 Der Anteil an Einheiten die sich von ϵ -Caprolactam ableiten, beträgt maximal 50 Gew.%, vorzugsweise 20 - 50 Gew.%, insbesondere 25 - 40 Gew.%, während der Anteil an Einheiten die sich von Adipinsäure und Hexamethyldiamin ableiten, bis zu 60 Gew.%, vorzugsweise 30 - 60 Gew.% und insbesondere 35 - 55 Gew.% beträgt.

Die erfindungsgemäßen Copolyamide können auch sowohl Einheiten von ϵ -Caprolactam als auch

45 Einheiten von Adipinsäure und Hexamethyldiamin enthalten; in diesem Fall ist darauf zu achten, daß der Anteil an Einheiten, die frei von aromatischen Gruppen sind, mindestens 10 Gew.% beträgt, vorzugsweise mindestens 20 Gew.%. Das Verhältnis der Einheiten, die sich von ϵ -Caprolactam und von Adipinsäure und Hexamethyldiamin ableiten, unterliegt dabei keiner besonderen Beschränkung.

Bevorzugt werden Copolyamide, deren Zusammensetzung im Dreistoffdiagramm innerhalb des durch

50 Eckpunkte X_1 bis X_5 festgelegten Fünfecks liegt, wobei die Punkte X_1 bis X_5 folgendermaßen definiert sind:

X_1	40 Gew.% Einheiten A1)
	60 Gew.% Einheiten A3)
X_2	60 Gew.% Einheiten A1)
	40 Gew.% Einheiten A3)
55 X_3	80 Gew.% Einheiten A1)
	5 Gew.% Einheiten A2)
	15 Gew.% Einheiten A3)
X_4	80 Gew.% Einheiten A1)

20 Gew.% Einheiten A2)
 X₅ 50 Gew.% Einheiten A1)
 50 Gew.% Einheiten A2)

In der Abbildung ist das durch diese Punkte festgelegte Fünfeck in einem Dreistoffdiagramm dargestellt.

Als besonders Vorteilhaft für viele Anwendungszwecke haben sich Polyamide mit 50 - 80, insbesondere 60 - 75 Gew.% Einheiten, die sich von Terephthalsäure und Hexamethyldiamin ableiten (Einheiten A)) und 20 - 50, vorzugsweise 25 - 40 Gew.% Einheiten, die sich von ϵ -Caprolactam ableiten (Einheiten A2)), erwiesen.

Neben den vorstehend beschriebenen Einheiten A1) bis A3) können die erfindungsgemäßen teilaromatischen Copolyamide noch untergeordnete Mengen, vorzugsweise nicht mehr als 15 Gew.%, insbesondere nicht mehr als 10 Gew.% an weiteren Polyamidbausteinen enthalten, wie sie von anderen Polyamiden bekannt sind. Diese Bausteine können sich von Dicarbonsäuren mit 4 bis 16 Kohlenstoffatomen und aliphatischen oder cycloaliphatischen Diaminen mit 4 bis 16 Kohlenstoffatomen sowie von Aminocarbonsäuren bzw. entsprechenden Lactamen mit 7 - 12 Kohlenstoffatomen ableiten. Als geeignete Monomere dieser Typen seien hier nur Suberinsäure, Azelainsäure, Sebacinsäure oder Isophthalsäure als Vertreter der Dicarbonsäuren, 1,4-Butandiamin, 1,5-Pentandiamin, Piperazin, 4,4'-Diaminodicyclohexylmethan, 2,2-(4,4'-Diaminodicyclohexyl)propan oder 3,3'-Dimethyl-4,4'-Diaminodicyclohexylmethan als Vertreter der Diamine und Capryllactam, Önanthlactam, Omega-Aminoundecansäure und Laurinlactam als Vertreter von Lactamen bzw. Aminocarbonsäuren genannt.

Wesentliches Merkmal der erfindungsgemäßen teilaromatischen Copolyamide ist der verringerte Triamingehalt von weniger als 0,5, vorzugsweise weniger als 0,3 Gew.%.

Nach den bisher bekannten Verfahren hergestellte teilaromatische Copolyamide weisen Triamingehalte auf, die über 0,5 Gew.% liegen, was zu einer Verschlechterung der Produktqualität und zu Problemen bei der kontinuierlichen Herstellung führt. Als Triamin, welches diese Probleme verursacht, ist insbesondere das Dihexamethylentriamin zu nennen, welches sich aus dem bei der Herstellung eingesetzten Hexamethyldiamin bildet.

Bedingt durch den niedrigeren Triamingehalt weisen die erfindungsgemäßen Copolyamide bei gleicher Lösungsviskosität niedrigere Schmelzviskositäten im Vergleich zu Produkten gleicher Zusammensetzung auf, die einen höheren Triamingehalt aufweisen. Dies verbessert sowohl die Verarbeitbarkeit wie die Produkteigenschaften erheblich.

Die Schmelzpunkte der erfindungsgemäßen teilaromatischen Copolyamide liegen im Bereich von 260 °C bis über 300 °C, wobei dieser hohe Schmelzpunkt auch mit einer hohen Glasübergangstemperatur von in der Regel mehr als 75, insbesondere mehr als 85 °C verbunden ist.

Binäre Copolyamide auf der Basis von Terephthalsäure, Hexamethyldiamin und ϵ -Caprolactam weisen bei Gehalten von etwa 70 Gew.% an Einheiten, die sich von Terephthalsäure und Hexamethyldiamin ableiten, Schmelzpunkte im Bereich von 300 °C und eine Glasübergangstemperatur von mehr als 110 °C auf.

Binäre copolyamide auf der Basis von Terephthalsäure, Adipinsäure und Hexamethyldiamin erreichen bereits bei niedrigeren Gehalten von etwa 55 Gew.% Einheiten aus Terephthalsäure und Hexamethyldiamin Schmelzpunkte von 300 °C und mehr, wobei die Glasübergangstemperatur nicht ganz so hoch liegt wie bei binären Copolyamiden, die anstelle von Adipinsäure bzw. Adipinsäure/HMD ϵ -Caprolactam enthalten.

Wie bei konventionellen Polyamiden sinkt auch bei den erfindungsgemäßen teilaromatischen Copolyamiden die Glasübergangstemperatur durch Wasseraufnahme, z.B. bei Lagern an der Luft, ab. Im Gegensatz zu den herkömmlichen Polyamiden, bei denen dadurch die Glasübergangstemperatur in der Regel unter 0 °C sinkt, weisen die erfindungsgemäßen Copolyamide auch nach Wasseraufnahme (Konditionierung) noch Glasübergangstemperaturen von deutlich über 0 °C auf, was sich auf die Festigkeit und Steifigkeit bei Normalbedingungen, z.B. bei Raumtemperatur sehr positiv auswirkt.

Die Herstellung der erfindungsgemäßen Copolyamide kann nach dem in den EP-A 129 195 und 129 196 beschriebenen Verfahren erfolgen.

Gemäß diesem Verfahren wird eine wäßrige Lösung der Monomeren, d.h. in diesem Fall der Monomeren, die die Einheiten A) bis C) bilden, unter erhöhtem Druck unter gleichzeitiger Verdampfung von Wasser und Bildung eines Präpolymeren auf eine Temperatur von 250 - 300 °C erhitzt, anschließend werden Präpolymere und Dämpfe kontinuierlich getrennt, die Dämpfe rektifiziert und die mitgeführten Diamine zurückgeleitet. Schließlich wird das Präpolymer in eine Polykondensationszone geleitet und unter einem Überdruck von 1 - 10 bar und einer Temperatur von 250 - 300 °C polykondensiert. Wesentlich ist bei dem Verfahren, daß die wäßrige Salzlösung unter einem Überdruck von 1 - 10 bar innerhalb einer Verweilzeit von weniger als 60 Sekunden erhitzt wird, wobei bei Austritt aus der Verdampferzone der Umsetzungsgrad vorteilhaft mindestens 93 % und der Wassergehalt des Präpolymeren höchstens 7 Gew.% beträgt.

Durch diese kurzen Verweilzeiten wird die Bildung von Triaminen weitgehend verhindert.

Die verwendeten wäßrigen Lösungen haben in der Regel einen Monomergehalt von 30 - 70 Gew.%, insbesondere von 40 - 65 Gew.%.

Die wäßrige Salzlösung wird vorteilhaft mit einer Temperatur von 50 - 100 °C kontinuierlich in eine Verdampferzone geleitet, wo die wäßrige Salzlösung unter einem Überdruck von 1 - 10, vorzugsweise von 2 - 6 bar auf eine Temperatur von 250 - 330 °C erhitzt wird. Es versteht sich, daß die angewandte Temperatur über dem Schmelzpunkt des jeweils herzustellenden Polyamids liegt.

Wie bereits erwähnt, ist es wesentlich, daß die Verweilzeit in der Verdampferzone maximal 60 Sekunden, vorzugsweise 10 - 55 Sekunden und insbesondere 10 - 40 Sekunden beträgt.

Der Umsatz beim Austritt aus der Verdampferzone beträgt mindestens 93, vorzugsweise 95 - 98 % und der Wassergehalt liegt vorzugsweise im Bereich von 2 - 5, insbesondere 1 - 3 Gew.%.

Die Verdampferzone ist vorteilhaft als Röhrenbündel ausgebildet. Besonders bewährt haben sich Röhrenbündel, in denen der Querschnitt der einzelnen Röhren periodisch wiederkehrend rohrförmig und spaltförmig ausgebildet ist.

Ferner hat es sich als vorteilhaft erwiesen, das Gemisch aus Präpolymeren und Dampf vor der Trennung der Phasen unmittelbar nach der Verdampferzone durch eine röhrenförmige Stoffaustauschzone, die mit Einbauten versehen ist, zu leiten. Hierbei hält man die in der Verdampferzone angewandten Temperaturen und Druckbedingungen ein. Die Einbauten, z.B. Füllkörper wie Raschigringe, Metallringe oder insbesondere Füllkörper aus Drahtnetz, bewirken eine große Oberfläche. Hierdurch werden die Phasen, d.h. Präpolymere und Dampf, innig in Berührung gebracht. Dies bewirkt, daß die Menge des mit Wasserdampf freigesetzten Diamins erheblich vermindert wird. In der Regel hält man in der Stoffaustauschzone eine Verweilzeit von 1 bis 15 Minuten ein. Die Stoffaustauschzone ist vorteilhaft als Röhrenbündel ausgebildet.

Das aus der Verdampferzone bzw. Stoffaustauschzone austretende zweiphasige Gemisch aus Dampf und Präpolymeren wird getrennt. Die Trennung erfolgt in der Regel von selbst aufgrund der physikalischen Unterschiede in einem Gefäß, wobei der untere Teil des Gefäßes vorteilhaft als Polymerisationszone ausgebildet ist. Die freiwerdenden Brüden bestehen im wesentlichen aus Wasserdampf und Diaminen, die bei dem Verdampfen des Wassers freigesetzt wurden. Diese Brüden werden in eine Kolonne geleitet und rektifiziert. Geeignete Kolonnen sind beispielsweise Füllkörperkolonnen, Glockenbodenkolonnen oder Siebbodenkolonnen mit 5 bis 15 theoretischen Böden. Die Kolonne wird zweckmäßig unter den identischen Druckbedingungen wie die Verdampferzone betrieben. Die in den Brüden enthaltenen Diamine werden hierbei abgetrennt und wieder der Verdampferzone zugeführt. Es ist auch möglich, die Diamine der nachfolgenden Polymerisationszone zuzuführen. Der anfallende rektifizierte Wasserdampf wird am Kopf der Kolonne entnommen.

Das erhaltene Präpolymere, das entsprechend seinem Umsetzungsgrad im wesentlichen aus niedermolekularem Polyamid und gegebenenfalls restlichen Mengen an nicht umgesetzten Salzen besteht und in der Regel eine relative Viskosität von 1,2 - 1,7 hat, wird in einer Polymerisationszone geleitet. In der Polymerisationszone wird die anfallende Schmelze bei einer Temperatur von 250 - 330 °C, insbesondere 270 - 310 °C, und unter einem Überdruck von 1 - 10 bar, insbesondere 2 - 6 bar, polykondensiert. Vorteilhaft werden die hierbei freiwerdenden Dämpfe zusammen mit den obengenannten Brüden in der Kolonne rektifiziert, vorzugsweise hält man in der Polykondensationszone eine Verweilzeit von 5 - 30 Minuten ein. Das so erhaltene Polyamid, das in der Regel eine relative Viskosität von 1,2 - 2,3 hat, wird kontinuierlich aus der Kondensationszone entnommen.

Nach einer bevorzugten Arbeitsweise leitet man das so erhaltene Polyamid schmelzflüssig durch eine Austragszone unter gleichzeitiger Entfernung des in der Schmelze enthaltenen Restwassers. Geeignete Austragszonen sind beispielsweise Entgasungsextruder. Die so vom Wasser befreite Schmelze wird dann in Stränge gegossen und granuliert. Das erhaltene Granulat wird vorteilhaft in fester Phase mittels überhitztem Wasserdampf bei einer Temperatur unterhalb des Schmelzpunktes, z.B. von 170 - 240 °C, bis zur gewünschten Viskosität kondensiert. Vorteilhaft verwendet man hierfür den am Kopf der Kolonne anfallenden Wasserdampf.

Die relative Viskosität, gemessen in 1 % Lösung (1 g/100 ml) in 96 Gew.% H₂SO₄ bei 23 °C, liegt nach der Festphasennachkondensation im allgemeinen im Bereich von 2,2 - 5,0, vorzugsweise von 2,3 - 4,5.

Nach einer anderen bevorzugten Arbeitsweise wird die aus der Polykondensationszone ausgetragene Polyamidschmelze in eine weitere Polykondensationszone geleitet und dort unter fortlaufender Ausbildung neuer Oberflächen bei einer Temperatur von 285 bis 310 °C vorteilhaft unter vermindertem Druck, z.B. von 1 - 500 mbar, bis zur gewünschten Viskosität kondensiert. Geeignete Vorrichtungen sind als Finisher bekannt.

Ein weiteres Verfahren, welches dem vorstehend beschriebenen ähnelt, ist in der EP-A 129 196 beschrieben, worauf hier wegen weiterer Einzelheiten des Verfahrens verwiesen wird.

Die erfindungsgemäßen teilaromatischen Copolyamide zeichnen sich durch eine sehr gute Wärmeformbeständigkeit bei guten mechanischen Eigenschaften aus, wobei das gute Eigenschaftsniveau durch die hohe Glasübergangstemperatur auch nach Konditionierung über einen relativ großen Temperaturbereich aufrechterhalten wird.

- 5 Dementsprechend eignen sich die erfindungsgemäßen Copolyamide zur Herstellung von Folien und Formteilen.

Herstellbeispiele

10 Beispiel 1

Eine wäßrige Lösung, bestehend aus 35 kg ϵ -Caprolactam, 55 kg Terephthalsäure, 38,5 kg Hexamethylen-
lendlamin und 128,5 kg Wasser wurde aus einem beheizten Vorratsbehälter bei ca. 80 °C mit einer
Geschwindigkeit entsprechend einer Polyamidmenge von 5 kg/Stunde mittels einer Dosierpumpe in eine
15 teilweise horizontal, teilweise vertikal angeordneten Röhrenverdampfer befördert. Der Verdampfer war mit
einem flüssigen Wärmeträger, der eine Temperatur von 295 °C hatte, bei kräftiger Umwälzung beheizt. Der
Verdampfer hatte eine Länge von 3 m und einen Inhalt von 180 ml und eine wärmeübertragende
Oberfläche von etwa 1300 cm². Die Verweilzeit im Verdampfer betrug 50 sec. Das aus dem Verdampfer
austretende Gemisch aus Präpolymeren und Wasserdampf hatte eine Temperatur von 290 °C und wurde in
20 einem Abscheider in Wasserdampf und Schmelze getrennt. Die Schmelze verweilte im Abscheider noch 10
Minuten und wurde dann mittels einer Austragsschnecke mit Ausdampfzone in Form von Strängen
ausgetragen, in einem Wasserbad verfestigt und anschließend granuliert. Der Abscheider und die Verdamp-
ferzone wurden mittels einer Druckhalteeinrichtung, die nach der Kolonne angeordnet war, unter einem
Druck von 5 bar gehalten. Der im Abscheider abgetrennte Wasserdampf wurde in eine Füllkörperkolonne
25 mit ca. 10 theoretischen Böden geführt, in die am Kopf ca. 1 l Brüdenkondensat pro Stunde zur Erzeugung
von Rücklauf aufgegeben wurden. Am Kolonnenkopf stellte sich eine Temperatur von 152 °C ein. Der nach
dem Entspannungsventil austretende Wasserdampf wurde kondensiert und hatte einen Gehalt an Hexame-
thylendiamin von weniger als 0,05 Gew.% und einen Gehalt an ϵ -Caprolactam von weniger als 0,1 Gew.%.
Als Kolonnensumpf erhielt man eine wäßrige Lösung von Hexamethylenlendlamin, die 80 Gew.% Hexamethy-
30 lendlamin und 1 bis 3 % ϵ -Caprolactam, jeweils bezogen auf erzeugtes Polyamid enthält. Diese Lösung
wurde über eine Pumpe wieder vor dem Eintritt in den Verdampfer der Ausgangssalzlösung zugegeben.

Nach dem Verdampfer hatte das Präpolymere eine relative Viskosität von 1,25, gemessen in 96
gew.%iger Schwefelsäure bei 20 °C und wies nach der Endgruppenanalyse einen Umsatz von 93 bis 95 %
auf. Der Gehalt an Bis-hexamethylenlendlamin betrug 0,1 bis 0,15 Gew.%, bezogen auf Polyamid.

- 35 Nach Austritt der Polymerschmelze aus dem Abscheider hatte das Polyamid eine sehr helle Eigenfarbe
und einen äußerst niedrigen Gehalt an Bis-hexamethylenlendlamin von 0,17 % sowie eine relative Viskosität
von 1,65 bis 1,80.

Das Produkt wies in etwa eine Äquivalenz von Carboxyl- und Aminoendgruppen auf.

Der Gehalt an extrahierbaren Anteilen (Extraktion mit Methanol) betrug 3,1 bis 3,3 Gew.%.

- 40 Im Austragsextruder wurde die Schmelze dann auf Normaldruck entspannt und bei einer Verweilzeit von
weniger als 1 Minute praktisch nicht mehr weiter kondensiert. Das erhaltene Granulat wurde durch
kontinuierliche Festphasenkondensation mit überhitztem Wasserdampf bei 195 °C und einer Verweilzeit von
30 Stunden auf eine Endviskosität von $\eta_{\text{rel}} = 2,50$ kondensiert. Der Gehalt an extrahierbaren Anteilen
betrug dann 0,2 Gew.% (Methanolextrakt).

45 Beispiel 2

Eine Salzlösung, bestehend aus 63 kg eines Salzes aus Adipinsäure und Hexamethylenlendlamin, 30 kg
Terephthalsäure, 21 kg Hexamethylenlendlamin und 114 kg Wasser mit einer Temperatur von etwa 80 °C
50 wurde von oben in einen vertikal angeordneten Verdampfer von 2 m Länge, einem Inhalt von 120 cm³ und
einer wärmeübertragenden Fläche von etwa 860 cm² eingeleitet. Der Verdampfer wurde mit einem kräftig
umgewälzten flüssigen Wärmeträger mit einer Temperatur von 295 °C beheizt. Das aus dem Verdampfer
austretende Gemisch aus Präpolymeren und Wasserdampf hatte eine Temperatur von 288 °C.

Der Umsetzungsgrad betrug 94 % und die Verweilzeit im Verdampfer etwa 40 sec.

- 55 Das so erhaltene Gemisch aus Präpolymeren und Wasserdampf wurde in eine Stoffaustauschzone
geleitet, die mit Füllkörpern bestückt war und eine Oberfläche von 2 m² hatte. Die Stoffaustauschzone war
so ausgebildet, daß keine nennenswerten Wärmeumsätze stattfanden und die Schmelze des Präpolymeren
mit dem Wasserdampf innig in Berührung gebracht wurde. Die Verweilzeit in der Stoffaustauschzone betrug

0,5 Minuten.

Nach Passieren der Stoffaustauschzone wurde das Gemisch aus Präpolymeren und Dampf analog der Verfahrensweise im Beispiel 1 im Abscheider getrennt. Auch der weitere Verfahrensablauf entsprach der Arbeitsweise gemäß Beispiel 1.

Das so erhaltene Polyamid hatte einen Gehalt an Bis-hexamethylentriamin von 0,19 Gew.%. Der Anteil an Hexamethylendiamin im Kolonnensumpf betrug nur noch 1 bis 2 Gew.%, bezogen auf Polyamid.

Der Gehalt an extrahierbaren Bestandteilen (Methanolextrakt) betrug 0,2 bis 0,3 Gew.%. Zur Anwendung der erfindungsgemäßen Copolymeren ist das folgende besonders zu erwähnen:

Die erfindungsgemäßen Copolyamide lassen sich ohne weiteres z.B. zu Fasern verarbeiten, wie das nachstehende Anwendungsbeispiel 1 zeigt.

Anwendungsbeispiel 1

Ein Copolyamid bestehend aus 30 Gew.% Caprolactam- und 70 Gew.% Hexamethylendiamin-terephthaleinheiten (hergestellt wie in Beispiel 1) mit einer rel. Viskosität von 2,42 (gemessen wie beschrieben in Beispiel 1) und einem Schmelzpunkt (gemessen nach DSC-Verfahren) von 295 °C, wurde in einer handelsüblichen Extruder-Schmelzspinnanlage unter folgenden Bedingungen versponnen:

Durchsatz: 1,2 kg/Std.

Schmelzetemperatur: 335 °C

Spinnengeschwindigkeit: 690 m/min

Spinndüse: 20 Loch; Loch-Durchmesser 0,25 mm

Die erhaltenen Fäden wurden anschließend heiß verstreckt:

Streckverhältnis: 1:2,4

Strecktemperaturen 120 °C (Galette) und 140 °C (Heizplatte)

Streckgeschwindigkeit: 735 m/min

Die verstreckten Fäden hatten folgende Eigenschaften:

Gesamtiter: 112/20 dtex

Reißfestigkeit: 4,65 cN/dtex (4,6)

Bruchdehnung: 20 % (36)

Anfangsmodul: 60 cN/dtex

Anfärbbarkeit mit anionischen Farbstoffen: vergleichbar mit Polyhexamethylenadipinsäureamid (Polyamid-6,6)

Echtheiten (Licht-, Wasch-, Schweiß-) vergleichbar mit Polyamid-6,6 Naßfestigkeit: 87 (87)

UV-Stabilität (Xenontest, 28 Tage): 69 % (52 %)

Hitzebehandlung (3 Std. 190 °): 37 % (40 %)

Die in Klammern angegebenen Werte gelten für Polyamid-6,6.

Zur Anwendung der erfindungsgemäßen Copolyamide ist weiterhin besonders zu erwähnen:

Schlagzäh modifizierte thermoplastische Formmassen auf der Basis der teilaromatischen Copolyamide zeichnen sich durch gute mechanische Eigenschaften, insbesondere Schlagzähigkeit auch bei tiefen Temperaturen und eine gute Temperaturstandfestigkeit auszeichnen.

Sie enthalten beispielsweise als wesentliche Komponenten

A) 40 - 95 Gew.% des teilaromatischen Copolyamids, aufgebaut im wesentlichen aus

A₁) 20 - 90 Gew.% Einheiten, die sich von Terephthalsäure und Hexamethylendiamin ableiten,

A₂) 0 - 50 Gew.% Einheiten, die sich von ε-Caprolactam ableiten und

A₃) 0 - 60 Gew.% Einheiten, die sich von Adipinsäure und Hexamethylendiamin ableiten,

wobei A₂) + A₃) insgesamt mindestens 10 Gew.% bezogen auf A₁-A₃) ausmachen,

B) 5 - 60 Gew.% eines schlagzäh modifizierenden Kautschukes, sowie darüber hinaus

C) 0 - 50 Gew.% faser- oder teilchenförmige Füllstoffe oder deren Mischungen.

Die erfindungsgemäß schlagzähmodifizierten thermoplastischen Formmassen weisen überraschenderweise gegenüber entsprechend modifizierten Formmassen mit Polyhexamethylensebacinsäureamid, insbesondere bei tiefen Temperaturen, eine verbesserte Schlagzähigkeit auf. Dies gilt auch dann, wenn die Massen faser- oder teilchenförmige Füllstoffe oder deren Mischungen enthalten.

Die in den schlagzäh modifizierten Formmassen enthaltenen teilaromatischen Copolyamide A) enthalten als Komponente A₁) 20 - 90 Gew.% Einheiten, die sich von Terephthalsäure und Hexamethylendiamin ableiten. Ein geringer Anteil der Terephthalsäure, vorzugsweise nicht mehr als 10 Gew.% der gesamten eingesetzten aromatischen Dicarbonsäuren können durch Isophthalsäure oder andere aromatische Dicarbonsäuren, vorzugsweise solche, in denen die Carboxylgruppen in para-Stellung stehen, ersetzt werden.

Neben den Einheiten, die sich von Terephthalsäure und Hexamethyldiamin ableiten, enthalten die Copolyamide A) Einheiten, die sich von ϵ -Caprolactam ableiten und/oder Einheiten, die sich von Adipinsäure und Hexamethyldiamin ableiten.

Der Anteil an Einheiten die sich von ϵ -Caprolactam ableiten, beträgt maximal 50 Gew.%, vorzugsweise 20 - 50 Gew.%, insbesondere 25 - 40 Gew.%, während der Anteil an Einheiten die sich von Adipinsäure und Hexamethyldiamin ableiten, bis zu 80 Gew.%, vorzugsweise 30 - 75 Gew.% und insbesondere 35 - 65 Gew.% beträgt.

Die Copolyamide A) können auch sowohl Einheiten von ϵ -Caprolactam als auch Einheiten von Adipinsäure und Hexamethyldiamin enthalten; in diesem Fall ist es von Vorteil, wenn der Anteil an Einheiten, die frei von aromatischen Gruppen sind, mindestens 10 Gew.% beträgt, vorzugsweise mindestens 20 Gew.%. Das Verhältnis der Einheiten, die sich von ϵ -Caprolactam und von Adipinsäure und Hexamethyldiamin ableiten, unterliegt dabei keiner besonderen Beschränkung.

Als Komponente B) können die erfindungsgemäßen Formmassen gegebenenfalls 5 bis 60, insbesondere 7 bis 50 und besonders bevorzugt 10 bis 35 Gew.% eines schlagzäh modifizierenden Kautschuks enthalten.

Prinzipiell sind alle Kautschuke geeignet, die in Abmischung mit Polyamiden eine Verbesserung der Schlagzähigkeit gegenüber reinem Polyamid mit sich bringen.

Im allgemeinen handelt es sich dabei um Copolymerisate, die bevorzugt aus mindestens zwei der folgenden Monomeren als Hauptkomponenten aufgebaut sind: Ethylen, Propylen, Butadien, Isobuten, Isopren, Chloropren, Vinylacetat, Styrol, Acrylnitril und Acryl- und Methacrylsäureester mit 1 bis 18 C-Atomen in der Alkoholkomponente.

Kautschuke, die reaktive Komponenten enthalten, die eine Haftung mit den Amin- oder Carboxylendgruppen des Polyamids ermöglichen, werden dabei bevorzugt. Als reaktive Komponenten seien olefinisch ungesättigte Carbonsäuren und deren Anhydride genannt.

Kautschuke B) werden z.B. in Houben-Weyl, Methoden der organischen Chemie, Bd. 14/1 (Georg Thieme-Verlag, Stuttgart, 1961), Seiten 392 bis 406 und in der Monographie von C.B. Bucknall, "Toughened Plastics" (Applied Science Publishers, London, 1977) beschrieben.

Im folgenden werden einige bevorzugte Arten solcher Elastomerer vorgestellt.

Als erste bevorzugte Gruppe sind die sogenannten Ethylen-Propylen (EPM) bzw. Ethylen-Propylen-Dien-(EPDM)-Kautschuke zu nennen, die vorzugsweise ein Verhältnis von Ethylenresten zu Propylenresten im Bereich von 40:60 bis 90:10 aufweisen.

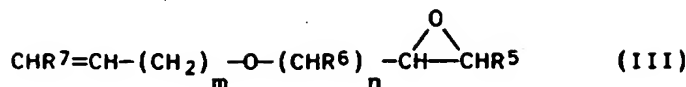
Die Mooney-Viskositäten ($MLI + 4/100 \cdot C$) solcher unvernetzter EPM bzw. EPDM-Kautschuke (Gelgehalt im allgemeinen unter 1 Gew.%) liegen bevorzugt im Bereich von 25 bis 100, insbesondere von 35 bis 90 (gemessen am großen Rotor nach 4 Minuten Laufzeit bei $100^\circ C$ nach DIN 53 523).

EPM-Kautschuke haben im allgemeinen praktisch keine Doppelbindungen mehr, während EPDM-Kautschuke 1 bis 20 Doppelbindungen/100 C-Atome aufweisen können.

Als Dien-Monomere für EPDM-Kautschuke seien beispielsweise konjugierte Diene wie Isopren und Butadien, nicht konjugierte Diene mit 5 bis 25 C-Atomen wie Penta-1,4-dien, Hexa-1,4-dien, Hexa-1,5-dien, 2,5-Dimethylhexa-1,5-dien und Octa-1,4-dien, cyclische Diene wie Cyclopentadien, Cyclohexadiene, Cyclooctadiene und Dicyclopentadien sowie Alkenylnorbornene wie 5-Ethyliden-2-norbornen, 5-Butyliden-2-norbornen, 2-Methallyl-5-norbornen, 2-Isopropenyl-5-norbornen und Tricyclodiene wie 3-Methyl-tricyclo-(5.2.1.0.2.6)-3,8-decadien oder deren Mischungen genannt. Bevorzugt werden Hexadien-1,5,5-Ethyliden-norbornen und Dicyclopentadien. Der Diengehalt der EPDM-Kautschuke beträgt vorzugsweise 0,5 bis 50, insbesondere 1 bis 8 Gew.%, bezogen auf das Gesamtgewicht des Kautschuks.

EPM- bzw. EPDM-Kautschuke können vorzugsweise auch mit reaktiven Carbonsäuren oder deren Derivaten getropft sein. Hier seien nur Acrylsäure, Methacrylsäure und deren Derivate sowie Maleinsäureanhydrid genannt.

Eine weitere Gruppe bevorzugter Kautschuke sind Copolymere des Ethylens mit Acrylsäure und/oder Methacrylsäure und/oder den Estern dieser Säuren. Zusätzlich können die Kautschuke noch Dicarbonsäuren, wie z.B. Maleinsäure und Fumarsäure bzw. Derivate dieser Säuren, wie z.B. Ester und Anhydride, und/oder Epoxy-Gruppen enthalten. Diese Dicarbonsäurederivate bzw. Epoxygruppen werden vorzugsweise durch Zugabe von Dicarbonsäure- bzw. Epoxygruppen enthaltenden Monomeren der allgemeinen Formeln I oder II oder III oder IV zum Monomerengemisch in den Kautschuk eingebaut



15 wobei $R^1 - R^9$ Wasserstoff oder Alkylgruppen mit 1 bis 6 C-Atomen darstellen und m eine ganze Zahl von 0 bis 20, n eine ganze Zahl von 0 bis 10 und p eine ganze Zahl von 0 bis 5 ist.

Bevorzugt sind $R^1 - R^7$ Wasserstoff, und m hat den Wert 0 oder 1 und n ist 1. Die entsprechenden Verbindungen sind Maleinsäure, Fumarsäure, Maleinsäureanhydrid, Alkylglycidylether oder Vinylglycidylether.

20 Bevorzugte Verbindungen der Formeln I, II und III sind Maleinsäure, Maleinsäureanhydrid und Epoxygruppen-enhaltende Ester der Acrylsäure und/oder Methacrylsäure, wobei Glycidylacrylat und Glycidylmethacrylat besonders bevorzugt werden.

Der Ethylengehalt der Copolymeren liegt im allgemeinen im Bereich von 50 bis 98 Gew.%, der Anteil an Epoxygruppen enthaltenden Monomeren und der Anteil des Acrylsäure- und/oder Methacrylsäureesters jeweils im Bereich von 1 bis 49 Gew.%. Besonders bevorzugt sind Copolymerisate aus

50 bis 98, insbesondere 60 bis 95 Gew.% Ethylen,

0,5 bis 40, insbesondere 3 bis 20 Gew.% Glycidylacrylat und/oder Glycidylmethacrylat, Acrylsäure und/oder Maleinsäureanhydrid,

1 bis 45, insbesondere 10 bis 35 Gew.% n-Butylacrylat und/oder 2-Ethylhexylacrylat.

30 Weitere bevorzugte Ester der Acryl- und/oder Methacrylsäure sind die Methyl-, Ethyl-, Propyl- und i-bzw. t-Butylester.

Daneben können auch Vinylester und Vinylether als Comonomere eingesetzt werden.

Die Herstellung der vorstehend beschriebenen Ethylencopolymeren kann nach an sich bekannten 35 Verfahren erfolgen, vorzugsweise durch statistische Copolymerisation unter hohem Druck und erhöhter Temperatur. Entsprechende Verfahren sind in der Literatur beschrieben.

Der Schmelzindex der Ethylencopolymeren liegt im allgemeinen im Bereich von 1 bis 80 g/10 min (gemessen bei 190°C und 2,16 kg Belastung).

Bevorzugte Elastomere (Kautschuke) B) sind weiterhin Pfropfcopolymerisate mit Butadien, Butadien/Styrol-, Butadien/Acrylnitril und Acrylat-Pfropfgrundlagen, wie sie z.B. in den DE-A-16 94 173 und DE-A-23 48 377 beschrieben werden.

Von diesen sind insbesondere die sogenannten ABS-Polymerisate zu nennen, wie sie in den DE-A-20 35 390, DE-A-22 48 242 und der EP-A-22 216 beschrieben werden, wobei letztere besonders bevorzugt sind.

45 Als Kautschuk B) können auch Pfropfpolymerisate aus

25 bis 98 Gew.% eines Acrylatkautschuks mit einer Glasübergangstemperatur von unter -20°C als Pfropfgrundlage (Basispolymer)

und

2 bis 75 Gew.% eines copolymerisierbaren ethylenisch ungesättigten Monomeren als Pfropfaufgabe (Pfropf- 50 hülle)

eingesetzt werden.

Die Pfropfgrundlage sind Acrylat bzw. Methacrylatkautschuke, wobei bis zu 40 Gew.% weiterer Comonomerer enthalten sein können. Die C_1 - C_8 -Ester der Acrylsäure bzw. Methacrylsäure sowie deren halogenierte Derivate wie auch aromatische Acrylsäureester und deren Mischungen werden bevorzugt. Als 55 Comonomere in der Pfropfgrundlage seien Acrylnitril, Methacrylnitril, Styrol, α -Methylstyrol, Acrylamide, Methacrylamide sowie Vinyl- C_1 - C_6 -Alkylether angeführt.

Die Pfropfgrundlage kann unvernetzt oder teilweise oder vollständig vernetzt sein. Die Vernetzung wird z.B. durch Copolymerisation von vorzugsweise 0,02 bis 5 Gew.%, insbesondere 0,05 bis 2 Gew.% eines

vernetzenden Monomeren mit mehr als einer Doppelbindung erzielt. Geeignete vernetzende Monomere werden z.B. in der DE-A-27 26 256 und der EP-A-50 265 beschrieben.

Bevorzugte vernetzende Monomere sind Triallylcyanurat, Triallylisocyanurat, Triacryloylhexahydro-s-triazin und Trialkylbenzole.

5 Falls die vernetzenden Monomeren mehr als 2 polymerisierbare Doppelbindungen aufweisen, ist es vorteilhaft ihre Menge auf nicht mehr als 1 Gew.%, bezogen auf die Ppropfgrundlage, zu beschränken.

Besonders bevorzugte Ppropfgrundlagen sind Emulsionspolymerisate mit einem Gelgehalt von mehr als 60 Gew.% (bestimmt in Dimethylformamid bei 25 °C nach M. Hoffmann, H. Krömer, R. Kuhn, Polymeranalytik, Georg-Thieme-Verlag, Stuttgart, 1977).

10 Ebenfalls geeignet als Ppropfgrundlage sind Acrylat-Kautschuke mit einem Dienkern, wie sie z.B. in der EP-A-50 262 beschrieben werden.

Als Ppropfmonomere eignen sich besonders Styrol, α -Methylstyrol, Acrylnitril, Methacrylnitril und Methylmethacrylat oder deren Mischungen, insbesondere solche aus Styrol und Acrylnitril im Gewichtsverhältnis von 1:1 bis 9:1.

15 Die Ppropfausbeute, d.h. der Quotient aus der Menge des aufgepropften Monomeren und der Menge des eingesetzten Ppropfmonomeren liegt im allgemeinen im Bereich von 20 bis 80 %.

Kautschuke auf der Basis von Acrylaten, die erfindungsgemäß verwendet werden können, werden z.B. in der DE-A-24 44 584 und der DE-A-27 26 256 beschrieben.

Die Kautschuke B weisen vorzugsweise eine Glasübergangstemperatur von unter -30 °C, insbesondere von unter -40 °C auf.

Es versteht sich, daß auch Mischungen der vorstehend aufgeführten Kautschuktypen eingesetzt werden können.

Als Komponente C) können die erfindungsgemäßen Formmassen - mit oder ohne Schlagzähmodifizierung - bis zu 50, vorzugsweise 5 - 45 und insbesondere 7 - 35 Gew.% an faser- oder teilchenförmigen Füllstoffen oder deren Mischungen enthalten.

Als faserförmige Füllstoffe seien hier nur Glasfasern, Kohlenstoff-Fasern, Aramid-Fasern, Kaliumtitanatfasern und faserförmige Silikate wie Wollastonit genannt.

Bei der Verwendung von Glasfasern können diese zur besseren Verträglichkeit mit dem Polyamid mit einer Schlichte und einem Haftvermittler ausgerüstet sein.

30 Im allgemeinen haben die verwendeten Glasfasern einen Durchmesser im Bereich von 6 - 20 μ m. Die Einarbeitung kann sowohl in Form von Kurzglasfasern als auch in Form von Endlossträngen (Rovings) erfolgen. Im fertigen Spritzgußteil liegt die mittlere Länge der Glasfasern vorzugsweise im Bereich von 0,08 bis 5 mm. Als teilchenförmige Füllstoffe seien hier nur stellvertretend Glaskugeln, teilchenförmiger Wollastonit, Quarzmehl, Bornitrid, Kaolin, Calciumcarbonat, Magnesiumcarbonat (Kreide) und Titandioxid genannt, wovon Wollastonit, Titandioxid und Kaolin im allgemeinen bevorzugt werden.

Neben den wesentlichen Komponenten A) sowie gegebenenfalls B), und gegebenenfalls C) können die erfindungsgemäßen Formmassen übliche Zusatzstoffe und Verarbeitungshilfsmittel enthalten. Deren Anteil beträgt im allgemeinen bis zu 20, vorzugsweise bis zu 10 Gew.%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Komponenten A) bis C).

40 Übliche Zusatzstoffe sind beispielsweise Stabilisatoren und Oxidationsverzögerer, Flammenschutzmittel, Mittel gegen Wärmezersetzung und Zersetzung durch ultraviolettes Licht, Gleit- und Entformungsmittel, Färbemittel, Farbstoffe und Pigmente und Weichmacher.

Oxidationsverzögerer und Wärmestabilisatoren, die den thermoplastischen Massen gemäß der Erfindung zugesetzt werden können, sind z.B. Halogenide von Metallen der Gruppe I des periodischen Systems, z.B. Natrium-, Kalium-, Lithium-Halogenide, ggf. in Verbindung mit Kupfer-(I)-Halogeniden, z.B. Chloriden, Bromiden oder Iodiden. Ferner sind sterisch gehinderte Phenole, Hydrochinone, substituierte Vertreter dieser Gruppe und Mischungen derselben, vorzugsweise in Konzentrationen bis zu 1 Gew.%, bezogen auf das Gewicht der Mischung, einsetzbar.

Beispiele für UV-Stabilisatoren sind verschiedene substituierte Resorcine, Salicylate, Benzotriazole und Benzophenone, die im allgemeinen in Mengen bis zu 2,0 Gew.% eingesetzt werden.

Gleit- und Entformungsmittel, die in der Regel in Mengen bis zu 1 Gew.% der thermoplastischen Masse zugesetzt werden, sind Stearinsäuren, Stearylalkohol, Stearinsäurealkylester und -amide sowie Ester des Pentaerythrits mit langkettigen Fettsäuren.

55 Die erfindungsgemäßen Formmassen können nach an sich bekannten Verfahren hergestellt werden, indem man die Ausgangskomponenten in üblichen Mischvorrichtungen, wie Schneckenextrudern, Brabender-Mühlen oder Banbury-Mühlen mischt und anschließend extrudiert. Nach der Extrusion wird das Extrudat abgekühlt und zerkleinert. Die Mischtemperaturen liegen im allgemeinen im Bereich von 260 bis 350 °C, vorzugsweise von 280 bis 340 °C.

Die erfindungsgemäß schlagzäh modifizierten thermoplastischen Formmassen zeichnen sich gegenüber entsprechenden Formmassen auf der Basis von aliphatischen Polyamiden insbesondere durch eine sehr gute Schlagzähigkeit auch bei tiefen Temperaturen aus. Darüber hinaus werden durch die bessere Wärmebeständigkeit der teilaromatischen Copolyamide auch in dieser Hinsicht Vorteile erzielt (die natürlich durch den Kautschuk mit niedriger wärmebeständigkeit teilweise kompensiert werden.)

Aufgrund ihres ausgewogenen Eigenschaftsspektrums eignen sich die erfindungsgemäßen Formmassen insbesondere zur Herstellung von Fasern, Folien und Formkörpern, insbesondere für Gehäuseteile im Fahrzeugbau.

10 Anwendungsbeispiele

Es wurden folgende Komponenten eingesetzt:

Komponente A

15

A/1: Co-Polyamid aus 30 Gew.% Einheiten, die sich von ϵ -Caprolactam und 70 Gew.% Einheiten, die sich von Terephthalsäure und Hexamethyldiamin ableiten

Eine wäßrige Lösung, bestehend aus 35 kg ϵ -Caprolactam, 55 kg Terephthalsäure, 38,5 kg Hexamethyldiamin und 128,5 kg Wasser wurde aus einem beheizten Vorratsbehälter bei ca. 80 °C mit einer Geschwindigkeit entsprechend einer Polyamidmenge von 5 kg/Stunde mittels einer Dosierpumpe in eine teilweise horizontal, teilweise vertikal angeordneten Röhrenverdampfer befördert. Der Verdampfer war mit einem flüssigen Wärmeträger, der eine Temperatur von 295 °C hatte, bei kräftiger Umwälzung beheizt. Der Verdampfer hatte eine Länge von 3 m und einen Inhalt von 180 ml und eine wärmeübertragende Oberfläche von etwa 1300 cm². Die Verweilzeit im Verdampfer betrug 50 sec. Das aus dem Verdampfer austretende Gemisch aus Präpolymeren und Wasserdampf hatte eine Temperatur von 290 °C und wurde in einem Abscheider in Wasserdampf und Schmelze getrennt. Die Schmelze verweilte im Abscheider noch 10 Minuten und wurde dann mittels einer Austragsschnecke mit Ausdampfzone in Form von Strängen ausgetragen, in einem Wasserbad verfestigt und anschließend granuliert. Der Abscheider und die Verdampferzone wurden mittels einer Druckhalteeinrichtung, die nach der Kolonne angeordnet war, unter einem Druck von 5 bar gehalten. Der im Abscheider abgetrennte Wasserdampf wurde in eine Füllkörperkolonne mit ca. 10 theoretischen Böden geführt, in die am Kopf ca. 1 l Brüdenkondensat pro Stunde zur Erzeugung von Rücklauf aufgegeben wurden. Am Kolonnenkopf stellte sich eine Temperatur von 152 °C ein. Der nach dem Entspannungsventil austretende Wasserdampf wurde kondensiert und hatte einen Gehalt an Hexamethyldiamin von weniger als 0,05 Gew.% und einen Gehalt an ϵ -Caprolactam von weniger als 0,1 Gew.%. Als Kolonnensumpf erhielt man eine wäßrige Lösung von Hexamethyldiamin, die 80 Gew.% Hexamethyldiamin und 1 bis 3 % ϵ -Caprolactam, jeweils bezogen auf erzeugtes Polyamid enthielt. Diese Lösung wurde über eine Pumpe wieder vor dem Eintritt in den Verdampfer der Ausgangssalzlösung zugegeben.

Nach dem Verdampfer hatte das Präpolymere eine relative Viskosität von 1,25, gemessen in 98 gew.%iger Schwefelsäure bei 20 °C und wies nach der Endgruppenanalyse einen Umsatz von 93 bis 95 % auf. Der Gehalt an Bis-hexamethylen-triamin betrug 0,1 bis 0,15 Gew.%, bezogen auf Polyamid.

Nach Austritt der Polymerschmelze aus dem Abscheider hatte das Polyamid eine sehr helle Eigenfarbe und einen äußerst niedrigen Gehalt an Bis-hexamethylen-triamin von 0,17 % sowie eine relative Viskosität von 1,65 bis 1,80.

Das Produkt wies in etwa eine Äquivalenz von Carboxyl- und Aminoendgruppen auf.

Der Gehalt an extrahierbaren Anteilen (Extraktion mit Methanol) betrug 3,1 bis 3,3 Gew.%. 45

Im Austragsextruder wurde die Schmelze dann auf Normaldruck entspannt und bei einer Verweilzeit von weniger als 1 Minute praktisch nicht mehr weiter kondensiert. Das erhaltene Granulat wurde durch kontinuierliche Festphasenkondensation mit überhitztem Wasserdampf bei 195 °C und einer Verweilzeit von 30 Stunden auf eine Endviskosität von η -rel = 2,50 kondensiert. Der Gehalt an extrahierbaren Anteilen betrug dann 0,2 Gew.% (Methanolextrakt). 50

A/2: Teilaromatisches Copolyamid mit 35 Gew.% Einheiten aus Terephthalsäure und Hexamethyldiamin und 65 Gew.% Einheiten aus Adipinsäure und Hexamethyldiamin

Eine Salzlösung, bestehend aus 64,4 kg eines Salzes aus Adipinsäure und Hexamethyldiamin, 23,3 kg Terephthalsäure, 16,3 kg Hexamethyldiamin und 114 kg Wasser mit einer Temperatur von etwa 80 °C wurde von oben in einen vertikal angeordneten Verdampfer von 2 m Länge, einem Inhalt von 120 cm³ und einer wärmeübertragenden Fläche von etwa 860 cm² eingeleitet. Der Verdampfer wurde mit einem kräftig umgewälzten flüssigen Wärmeträger mit einer Temperatur von 295 °C beheizt. Das aus dem Verdampfer austretende Gemisch aus Präpolymeren und Wasserdampf hatte eine Temperatur von 288 °C. 55

Der Umsetzungsgrad betrug 94 % und die Verweilzeit im Verdampfer etwa 40 sec.

Das so erhaltene Gemisch aus Präpolymeren und Wasserdampf wurde in eine Stoffaustauschzone geleitet, die mit Füllkörpern bestückt war und eine Oberfläche von 2 m² hatte. Die Stoffaustauschzone war so ausgebildet, daß keine nennenswerten Wärmeumsätze stattfanden und die Schmelze des Präpolymeren mit dem Wasserdampf innig in Berührung gebracht wurde. Die Verweilzeit in der Stoffaustauschzone betrug 0,5 Minuten.

Nach Passieren der Stoffaustauschzone wurde das Gemisch aus Präpolymeren und Dampf analog der Verfahrensweise im Beispiel 1 im Abscheider getrennt. Auch der weitere Verfahrensablauf entsprach der Arbeitsweise gemäß Beispiel 1.

Das so erhaltene Polyamid hatte einen Gehalt an Bis-hexamethylentriamin von 0,19 Gew.%. Der Anteil an Hexamethyldiamin im Kolonnensumpf betrug nur noch 1 bis 2 Gew.%, bezogen auf Polyamid.

Der Gehalt an extrahierbaren Bestandteilen (Methanolextrakt) betrug 0,2 bis 0,3 Gew.%.

Die relative Viskosität η_{rel} (1 g/100 ml in 96 % H₂SO₄ bei 25 °C) nach der Festphasennachkondensation betrug 2,8.

AV: Zum Vergleich wurde Polyhexamethylenadipinsäureamid mit einer relativen Viskosität von 2,7 (Ultramid® A3 der BASF AG) eingesetzt.

Komponente B

B/1: Polymerisat aus Ethylen/n-Butylacrylat/Acrylsäure/Maleinsäureanhydrid (Gew.-Verh. 65/30/4.5/0.5) mit einem Schmelzindex (MFI) von 10,5 g/min (gemessen bei 190 °C und 2,16 kg Belastung)

B/2: Ethylen-Propylen-Kautschuk (Gew.-Verh. Ethylen:Propylen etwa 75:25), gepfropft mit Maleinsäureanhydrid kommerziell erhältlich von Exxon-Chemicals unter der Bezeichnung Exxelor® VA 1803.

Komponente C

C/1: Wollastonit

Die Komponenten A, B und gegebenenfalls C wurden gemischt auf einem Zweischnellenextruder aufgeschmolzen und bei einer Massetemperatur von 320 °C extrudiert. Das Extrudat wurde abgekühlt, durch ein Wasserbad geleitet und granuliert. Zur Bestimmung der Schlagzähigkeit nach Izod bzw. nach DIN 53453 sowie der mehraxialen Schädigungsarbeit in Anlehnung an DIN 53443 wurden aus dem Granulat durch Spritzguß die entsprechenden Prüfkörper hergestellt.

Die Zusammensetzung der Massen und die Ergebnisse der Messungen sind der nachstehenden Tabelle zu entnehmen.

Tabelle: (alle Mengenangaben in Gew.%)									
Versuch	Zusammensetzung			Schlagzähigkeit nach Izod		Lochkerbschlagzähigkeit		Schädigungsarbeit	
	AA (Gew.%)	BB (Gew.%)	CC (Gew.%)	+23°C	kJ/m ² -20°C	-40°C	+23°C	kJ/m ² -20°C	W ₅₀ (Nm) +23°C -20°C
1	80 AA/1	20 BB/1	-	88	22	15	120	122	94 - -
2V	80 AA/V	20 BB/1	-	89	15	14	105	88	67 - -
3	80 AA/2	20 BB/1	-	121	24	21	53	13	12 - -
4V	80 AA/B	20 BB/1	-	83	21	12	39	10	9 - -
5	80 AA/1	20 AA/1	-	117	98	30	50	35	12 - -
6V	80 AA/B	20 BB/2	-	1039	30	20	50	17	12 - -
7	75 AA/2	5 BB/1	20 C/1	-	-	-	9	5	66 36
8V	75 AA/V	5 BB/1	20 C/1	-	-	-	8	3	52 17

Die Versuche belegen, daß die erfindungsgemäßen Formmassen im Vergleich zu bekannten Formmas-

sen bei tiefen Temperaturen verbesserte Schlagzähigkeiten (auch mehraxial) aufweisen.
Die erfindungsgemäßen teilaromatischen Polyamide können, wie erwähnt mit vielen üblichen Verarbei-

tungshilfsmitteln und Zusätzen versehen werden, die ihre Eigenschaften weiter verbessern.

Eine besonders interessante Eigenschaft ist ihre Eignung zur Herstellung flammwidrig ausgerüsteter Halbzeuge und Formteile. Hierzu ist im einzelnen das folgende zu sagen:
Als Flammenschutzmittel wird bevorzugt roter Phosphor eingesetzt.

In diesem Fall wird beim Konfektionieren erfahrungsgemäß ein Anstieg des Molekulargewichts beobachtet, erkennbar an einem steigenden K-wert. Der Anstieg läßt sich durch Zugabe eines entsprechenden Reglers wie Mono- oder Dicarbonsäure kompensieren.

Bevorzugt enthalten flammwidrig ausgerüstete Massen, bezogen auf ihr Gesamtgewicht z.B. 5 bis 20 Gew.% roten Phosphor und 0,05 bis 5 Gew.% eines üblichen Reglers.

Anwendungsbeispiel 3

Verwendet wird ein erfindungsgemäßes teilaromatisches Copolyamid mit einem Anfangs-K-wert von 69 bis 70. Als Regler dient Sebazinsäure bzw. Palmitinsäure

Die Masse enthält weiter 6,8 Gew.% roten Phosphor, 25 Gew.% Glasfasern und ferner ein Gleitmittel (Calciumstearat bzw. Stearylstearat) und einen handelsüblichen Oxidationsstabilisator (®Irganox 1098) in jeweils üblicher Menge.

Es werden folgende Eigenschaften beobachtet:

Versuch	A	B	C
Sebazinsäure-Konzentr.	0,9 %	0,2 %	0,1 %
K-wert	56,8	72,1	73,7
LOI	25,0	25,6	-

Beispiele für Palmitinsäure als Regler

Versuch	D	E	F
Palmitinsäure-Konzentr.	1,0 %	0,7 %	0,4 %
K-Wert	65,4	66,4	70,0
LOI	25,6	25,6	25,6

Patentansprüche

1. Teilaromatische Copolyamide, enthaltend als wesentliche Komponenten

A) 40 - 90 Gew.% Einheiten, die sich von Terephthalsäure und Hexamethylendiamin ableiten,

B) 0 - 50 Gew.% Einheiten, die sich von ϵ -Caprolactam ableiten und

C) 0 - 60 Gew.% Einheiten, die sich von Adipinsäure und Hexamethylendiamin ableiten, wobei die Komponente B) und/oder C) insgesamt mindestens 10 Gew.% der Gesamteinheiten ausmachen und die Copolyamide einen Triamingehalt von weniger als 0,5 Gew.% aufweisen.

2. Teilaromatische Copolyamide nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß der Triamingehalt unter 0,3 Gew.% liegt.

3. Teilaromatische Copolyamide nach einem der Ansprüche 1 und 2, dadurch gekennzeichnet, daß ihre Zusammensetzung im Dreistoffdiagramm innerhalb des durch die Eckpunkte X₁ bis X₅ definierten Fünfecks liegt:

X₁ 40 Gew.% Einheiten A)

60 Gew.% Einheiten C)

X₂ 60 Gew.% Einheiten A)

40 Gew.% Einheiten C)

X₃ 80 Gew.% Einheiten A)

5 Gew.% Einheiten B)

15 Gew.% Einheiten C)

X₄ 80 Gew.% Einheiten A)

20 Gew.% Einheiten B)
X₅ 50 Gew.% Einheiten A)
50 Gew.% Einheiten B)

- 5 4. Teilaromatische Copolyamide nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß sie
A) 50 - 80 Gew.% Einheiten, die sich von Terephthalsäure und Hexamethyldiamin ableiten, und
B) 20 - 50 Gew.% Einheiten, die sich von ε-Caprolactam ableiten,
enthalten.
- 10 5. Teilaromatische Copolyamide nach Anspruch 4, dadurch gekennzeichnet, daß sie
A) 60 - 75 Gew.% Einheiten, die sich von Terephthalsäure und Hexamethyldiamin ableiten, und
B) 25 - 40 Gew.% Einheiten, die sich von ε-Caprolactam ableiten,
enthalten.
- 15 6. Verwendung der teilaromatischen Copolyamide gemäß den Ansprüchen 1 bis 5 zur Herstellung von
Folien, Fasern und Formkörpern.
7. Formkörper, erhältlich aus teilaromatischen Copolyamiden gemäß den Ansprüchen 1 bis 5 als wesentli-
chen Komponenten.

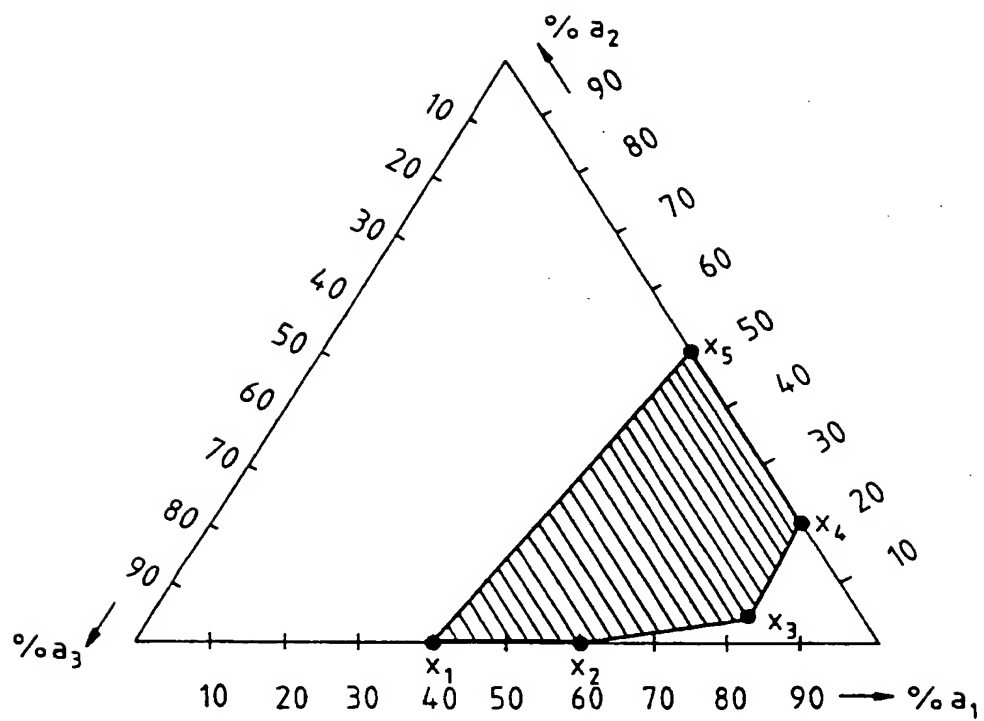
Claims

1. Partly aromatic copolyamides containing as essential components
A) 40 - 90% by weight of units derived from terephthalic acid and hexamethylenediamine,
25 B) 0 - 50% by weight of units derived from ε-caprolactam and
C) 0 - 60% by weight of units derived from adipic acid and hexamethylenediamine,
the components B) and/or C) accounting for a total of not less than 10% by weight of the total units and
the copolyamides having a triamine content of less than 0.5% by weight.
- 30 2. Partly aromatic copolyamides as claimed in claim 1, wherein the triamine content is less than 0.3% by
weight.
3. Partly aromatic copolyamides as claimed in claim 1 or 2, whose composition within the ternary diagram
lies within the pentagon determined by the corner points X₁ to X₅:
35 X₁ 40% by weight of units A)
60% by weight of units C)
X₂ 60% by weight of units A)
40% by weight of units C)
X₃ 80% by weight of units A)
40 5% by weight of units B)
15% by weight of units C)
X₄ 80% by weight of units A)
20% by weight of units B)
X₅ 50% by weight of units A)
45 50% by weight of units B)
4. Partly aromatic copolyamides as claimed in any of claims 1 to 3 containing
A) 50 - 80% by weight of units derived from terephthalic acid and hexamethylenediamine and
B) 20 - 50% by weight of units derived from ε-caprolactam.
- 50 5. Partly aromatic copolyamides as claimed in claim 4 containing
A) 60 - 75% by weight of units derived from terephthalic acid and hexamethylenediamine and
B) 25 - 40% by weight of units derived from ε-caprolactam.
- 55 6. The use of the partly aromatic copolyamides of any of claims 1 to 5 for producing films, fibers and
moldings.

7. Moldings obtainable from partly aromatic copolyamide as claimed in any of claims 1 to 5 as essential components.

Revendications

1. Copolyamides partiellement aromatiques, contenant comme constituants essentielle
A) 40 - 90% en poids de motifs qui dérivent de l'acide téréphtalique et de l'hexaméthylènediamine,
B) 0 - 50% en poids de motifs qui dérivent de l'ε-caprolactame et
C) 0 - 60% en poids de motifs qui dérivent de l'acide adipique et de l'hexaméthylènediamine,
les composants B) et/ou C) constituant au total au moins 10% en poids de l'ensemble des motifs et les
copolyamides présentant une teneur en triamine de moins de 0,5% en poids.
2. Copolyamides partiellement aromatiques selon la revendication 1, caractérisés en ce que la teneur en
triamine se situe au-dessous de 0,3% en poids.
3. Copolyamides partiellement aromatiques selon la revendication 1 ou 2, caractérisés en ce que leur
composition dans le diagramme ternaire se situe dans les limites du pentagone défini par les sommets
X₁ a X₅:
X₁ 40% en poids de motifs A)
60% en poids de motifs C)
X₂ 60% en poids de motifs A)
40% en poids de motifs C)
X₃ 80% en poids de motifs A)
5% en poids de motifs B)
15% en poids de motifs C)
X₄ 80% en poids de motifs A)
20% en Poids de motifs B)
X₅ 50% en poids de motifs A)
50% en poids de motifs B).
4. Copolyamides partiellement aromatiques selon l'une quelconque des revendications 1 à 3, caractérisés
en ce qu'ils contiennent
A) 50 - 80% en poids de motifs qui dérivent de l'acide téréphtalique et de l'hexaméthylènediamine,
B) 20 - 50% en poids de motifs qui dérivent de l'ε-caprolactame.
5. Copolyamides partiellement aromatiques selon la revendication 4, caractérisés en ce qu'ils contiennent
A) 60 - 75% en Poids de motifs qui dérivent de l'acide téréphtalique et de l'hexaméthylènediamine,
B) 25 - 40% en poids de motifs qui dérivent de l'ε-caprolactame.
6. Utilisation des copolyamides partiellement aromatiques selon l'une quelconque des revendications 1 à
5 pour la fabrication de feuilles, de fibres et de corps moulés.
7. Corps moulés, obtenus à partir de copolyamides partiellement aromatiques selon l'une quelconque des
revendications 1 à 5 en tant que constituants essentiels.



THIS PAGE BLANK (USPTO)